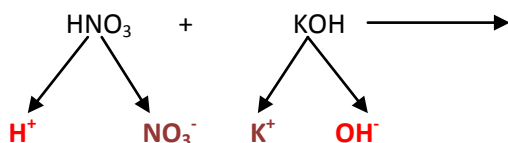


## Príklady neutralizačných reakcií

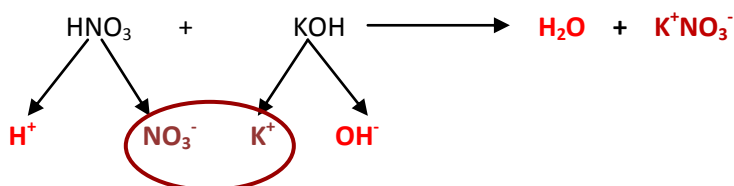
### a) kyselina dusičná + hydroxid draselný

1. krok najprv napíšeme vzorce  
 $\text{HNO}_3 + \text{KOH} \longrightarrow$

2. krok potom napíšeme ionizáciu kyseliny a hydroxidu



3. krok vytvoríme molekulu vody a molekulu soli

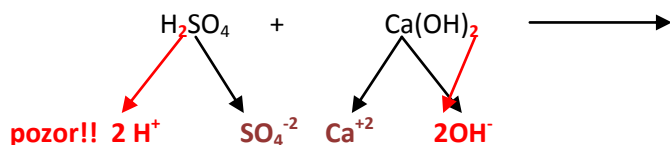


4. krok pomenujeme produkty: **voda** a soľ - **dusičnan draselný**

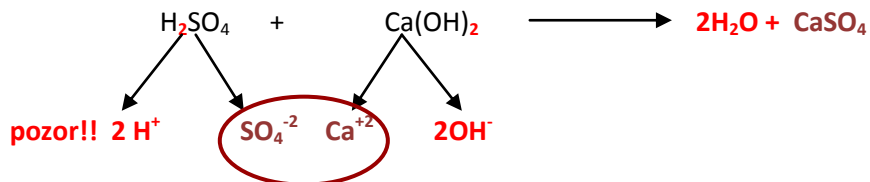
### a) kyselina sírová + hydroxid vápenatý

1. krok najprv napíšeme vzorce  
 $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow$

2. krok potom napíšeme ionizáciu kyseliny a hydroxidu



3. krok vytvoríme **dve molekuly vody** a molekulu soli



4. krok pomenujeme produkty: **voda** a soľ – **síran vápenatý**

Ak soľ obsahuje

Cl<sup>-</sup> nazývame chlorid; NO<sub>3</sub><sup>-</sup> nazývame dusičnan; CO<sub>3</sub><sup>-2</sup> nazývame uhličitan; SO<sub>4</sub><sup>-2</sup> nazývame síran

Na základe príkladov napíš neutralizačné reakcie:

1) kyselina chlorovodíková + hydroxid draselný

1) kyselina uhličitá + hydroxid vápenatý

2) kyselina dusičná + hydroxid sodný

**Riešenie pošli na email [thornackova7@gmail.com](mailto:thornackova7@gmail.com)**